

1. ÜNİTE	: KİMYANIN TEMEL KANUNLARI VE KİMYASAL HESAPLAMALAR > 1.3. Kimyasal Tepkimeler ve Denklemler > 1.3.1. Kimyasal Tepkimeleri Açıklama
Kavram	: Yanma Tepkimesi
Genel Beceriler	: Eleştirel Düşünme Becerisi
Alan Becerileri	: Çıkarım Yapma Becerisi

Çalışmanın Adı	YANMA	15 dk.
Çalışmanın Amacı	Yanma tepkimesini tanımlayarak yanma tepkimelerinin özelliklerini açıklayabilme.	

Yönerge: Aşağıda verilen görseller ve yanma tepkimelerinden yararlanarak soruları cevaplayınız.



Görsel 1: Yanan ocak



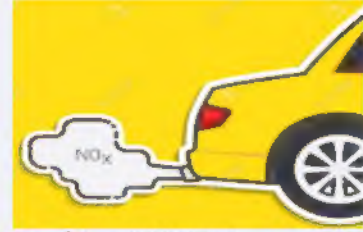
Görsel 3: Kömür



Görsel 4: Solunum tepkimesi



Görsel 2: Paslı çivi



Görsel 5: Azotun yanması

- Likit petrol gazının (LPG) bileşenlerinden biri olan propan gazının (C_3H_8) yanma tepkimesi

$$C_3H_8(g) + 5O_2(g) \longrightarrow 3CO_2(g) + 4H_2O(g) + \text{ISI}$$
- İnsan vücudunun, besin maddesi olan glikozu yakarak enerji ürettiği solunum tepkimesi

$$C_6H_{12}O_6(k) + 6O_2(g) \longrightarrow 6CO_2(g) + 6H_2O(g) + \text{ISI}$$
- Demirin, hem sentez hem de yanma tepkimesi olarak sınıflandırılabilen paslanma tepkimesi

$$4Fe(k) + 3O_2(g) \longrightarrow 2Fe_2O_3(k) + \text{ISI}$$
- Azot gazının yanma tepkimesi

$$N_2(g) + O_2(g) + \text{ISI} \longrightarrow 2NO(g)$$

1. Yanma ve yanma tepkimesi kavramlarını tanımlayınız.

2. Yanma tepkimelerinin endotermik ya da ekzotermik olması hakkında ne söylenebilir?





3. Mangalı tutuşturmak için kibrit kullanılmasının nedeni nasıl açıklanabilir?
